



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11) Numéro de publication : **0 562 922 A1**

(12)

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt : **93400705.5**

(51) Int. Cl.⁵ : **C09D 183/06, C08K 5/00,
C07F 5/02**

(22) Date de dépôt : **19.03.93**

(30) Priorité : **23.03.92 FR 9203441**

(43) Date de publication de la demande :
29.09.93 Bulletin 93/39

(84) Etats contractants désignés :
BE DE ES FR GB IT LU NL

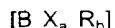
(71) Demandeur : **RHONE-POULENC CHIMIE**
25, quai Paul Doumer
F-92408 Courbevoie Cédex (FR)

(72) Inventeur : **Cavezzan, Jacques**
4 Allée Marcel Achard
F-69100 Villeurbanne (FR)
Inventeur : **Priou, Christian**
18 Rue Faillebin
F-69100 Villeurbanne (FR)

(74) Mandataire : **Fabre, Madeleine-France et al**
RHONE-POULENC CHIMIE, Direction de la
Propriété Industrielle, 25 Quai Paul Doumer
F-92408 Courbevoie Cédex (FR)

(54) **Compositions à base de polyorganosiloxanes à groupements fonctionnels réticulables et leur utilisation pour la réalisation de revêtements antiadhésifs.**

(57) Compositions à base d'un polyorganosiloxane organofonctionnel réticulable par voie cationique et d'une quantité catalytique efficace d'un borate d'onium d'un élément des groupes 15 à 17 de la classification périodique (Chem.&Eng.News, vol 63, N.5, 26 du 4 Février 1985), dont l'entité anionique borate a pour formule



formule dans laquelle :

- a et b sont des nombres entiers allant de 0 à 4 avec $a + b = 4$
- les symboles X représentent
 - . un atome d'halogène (chlore, fluor) avec $a = 0$ à 3
 - . une fonction OH avec $a = 0$ à 2
- les symboles R sont identiques ou différents et représentent
 - . un radical phényle substitué par au moins un groupement électroattracteur ou par au moins 2 atomes d'halogène,
 - . un radical aryle contenant au moins deux noyaux aromatiques éventuellement substitué par au moins un élément ou un groupe électroattracteur.

Utilisation de cette composition pour rendre des articles non adhérents à des surfaces auxquelles ils adhéreraient normalement, par application de ladite composition sur lesdits articles et réticulation par voie photochimique ou sous faisceau d'électrons.

EP 0 562 922 A1

La présente invention a pour objet les compositions à base de polyorganosiloxanes à groupements fonctionnels réticulables par voie cationique, leur utilisation pour la réalisation de revêtements antiadhésifs et les articles constitués d'un support solide dont une surface au moins est rendue antiadhésive par revêtement à l'aide desdits polyorganosiloxanes fonctionnels réticulés par activation photochimique ou sous faisceau d'électrons.

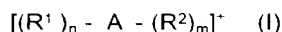
Il est connu de mettre en oeuvre pour la réalisation de revêtements antiadhésifs, des compositions à base d'un polyorganosiloxane à groupements fonctionnels (du type époxy, vinyl éther, ...) auquel est additionné un sel d'onium amorceur cationique pour la réticulation (brevets US-A-4.450.360 ; US-A-4.576.999; US-A-4.640.967).

Il a été constaté que les meilleurs résultats sont obtenus avec des sels d'onium dont l'anion est SbF_6^- ; des amorceurs contenant ce type d'anion présentent toutefois des risques de toxicité.

La demanderesse a trouvé de nouvelles compositions à base de polyorganosiloxanes à groupements fonctionnels dans lesquelles le sel d'onium amorceur cationique présent contient un anion de nucléophilie voisine de celle de SbF_6^- mais sans avoir les inconvénients liés à ce dernier.

Les compositions de l'invention sont à base d'un polyorganosiloxane réticulable par voie cationique et d'une quantité catalytique efficace d'un borate d'onium d'un élément des groupes 15 à 17 de la classification périodique (Chem.&Eng.News, vol 63, N.5, 26 du 4 Février 1985) ; elles sont caractérisées en ce que l'entité cationique dudit borate d'onium est choisie parmi:

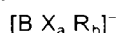
1) - les sels d'onium de formule I



formule dans laquelle :

- . A représente un élément des groupes 15 à 17 tel que I, S, Se, P, N ...
- . R^1 représente un radical aryle carbocyclique ou hétérocyclique en $\text{C}_6\text{-C}_{20}$, ledit radical hétérocyclique pouvant contenir comme hétéroéléments de l'azote, du soufre ...
- . R^2 représente R^1 ou un radical alkyle ou alkényle linéaire ou ramifié en $\text{C}_1\text{-C}_{30}$; lesdits radicaux R^1 et R^2 étant éventuellement substitués par un groupement alcoxy en $\text{C}_1\text{-C}_{25}$, alkyle en $\text{C}_1\text{-C}_{25}$, nitro, chloro, bromo, cyano, carboxy, mercapto...
- . n est un nombre entier allant de 1 à $v+1$, v étant la valence de l'élément A
- . m est un nombre entier allant de 0 à $v-1$ avec $n+m = v+1$

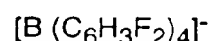
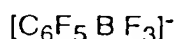
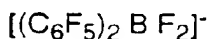
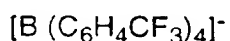
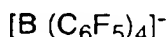
2) - les sels d'oxoisothiochromanium décrits dans la demande de brevet WO-A-90/11303, notamment le sel de sulfonium du 2-éthyl-4-oxoisothiochromanium ou de 2-dodecyl- 4-oxoisothiochromanium. et en ce que l'entité anionique borate a pour formule :



formule dans laquelle :

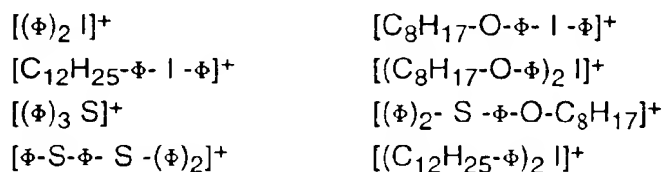
- a et b sont des nombres entiers allant de 0 à 4 avec $a + b = 4$
- les symboles X représentent
 - . un atome d'halogène (chlore, fluor) avec $a = 0$ à 3
 - . une fonction OH avec $a = 0$ à 2
- les symboles R sont identiques ou différents et représentent
 - . un radical phényle substitué par au moins un groupement électroattracteur tel que CF_3 , NO_2 , CN ..., ou par au moins 2 atomes d'halogène (fluor tout particulièrement)
 - . un radical aryle contenant au moins deux noyaux aromatiques tel que biphenyle, naphthyle, ... éventuellement substitué par au moins un élément ou un groupement électroattracteur, notamment atome d'halogène (fluor tout particulièrement), CF_3 , NO_2 , CN ...

Comme exemple d'anion borate on peut citer :

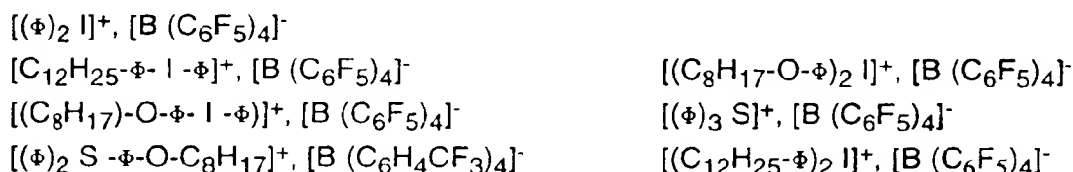


Les sels d'onium de formule I sont décrits dans de nombreux documents notamment dans les brevets US-A-4.026.705 ; US-A-4.032.673 ; US-A-4.069.056 ; US-A-4.136.102 ; US-A-4.173.476...

On peut citer tout particulièrement les cations suivants :



Comme exemple de borate d'onium, on peut citer :



Les borates d'onium faisant l'objet de la présente invention peuvent être préparés par réaction d'échange entre un sel de l'entité cationique, halogénure notamment (chlorure, iodure) avec un sel de métal alcalin (sodium, lithium, potassium) de l'entité anionique.

Les conditions opératoires (quantités respectives de réactifs, choix des solvants, durée, température, agitation ...) sont à la portée de l'homme de l'art ; celles-ci doivent permettre de récupérer le sel amorceur recherché sous forme solide par filtration du précipité formé, ou sous forme huileuse par extraction par un solvant approprié.

Les sels de métal alcalin de l'entité anionique peuvent être préparés de manière connue, par réaction d'échange entre un composé halogénoboré et un composé organométallique (magnésien, lithien, stannique ...) portant les groupements hydrocarbonés désirés, en quantité stoechiométrique, suivie éventuellement d'une hydrolyse à l'aide d'une solution aqueuse d'halogénure de métal alcalin ; ce type de synthèse est par exemple décrit dans "J. of organometallic Chemistry" vol 178, p.1-4, 1979 ; "J.A.C.S" 82, 1960, 5298 ; "Anal.Chem,Acta" 44, 1969, 175-183 ; brevets US-A- 4.139.681 et DE-A-2.901.367 ; "Zh. Org. Khim." Vol.25, N°5 - pages 1099-1102 Mai 1989.

Les polyorganosiloxanes réticulables par voie cationique entrant dans la composition de l'invention présentent des groupements fonctionnels de type époxy, vinyléther

Lesdits polyorganosiloxanes sont linéaires ou sensiblement linéaires et constitués de motifs de formule (II) et terminés par des motifs de formule (III) ou cycliques constitués de motifs de formule (II)



formules dans lesquelles

les symboles R' sont semblables ou différents et représentent un radical alkyle linéaire ou ramifié en C₁ - C₆, éventuellement substitué (3,3,3-trifluoropropyl par exemple), cycloalkyl en C₅ - C₈, aryle (phényle notamment), aryle substitué (dichlorophényle par exemple) ... , au moins 60 % molaire des radicaux R' étant des radicaux méthyles ;

les symboles Y sont semblables ou différents et représentent soit le groupement R' soit un radical organique fonctionnel réticulable par voie cationique tel que les groupements époxyfonctionnels, vinyloxyfonctionnels ... , lesdits fonctions époxyde, vinyléther... étant reliées à un atome de la chaîne silicone par l'intermédiaire d'un radical divalent contenant de 2 à 20 atomes de carbone ;

l'un au moins des symboles Y représentant un radical organique fonctionnel réticulable par voie cationique, et de préférence de 1 à 10 radicaux organiques fonctionnels par mole de polymère.

Les polyorganosiloxanes époxy ou vinyloxyfonctionnels sont décrits notamment dans les brevets DE-A-4.009.889 ; EP-A-396.130 ; EP-A-355.381 ; EP-A-105.341 ; FR-A-2.110.115 ; FR-A-2.526.800.

Les polyorganosiloxanes époxy fonctionnels peuvent être préparés par réaction d'hydrosilylation entre des huiles à motifs Si-H et des composés époxyfonctionnels tels que vinyl-4 cyclohexénoxyde, allylglycidyléther ...

Les polyorganosiloxanes vinyloxyfonctionnels peuvent être préparés par réaction d'hydrosilylation entre

des huiles à motifs Si-H et des composés vinyloxyfonctionnels tels que l'allylvinyléther, l'allyl-vinyloxyéthoxybenzène ...

Les polyorganosiloxanes époxy ou vinyloxyfonctionnels se présentent généralement sous forme de fluides présentant une viscosité à 25°C de 10 à 10.000 mm²/s et de préférence de 100 à 600 mm²/s.

5 Par quantité catalytique efficace de borate d'onium, on entend selon l'invention, la quantité suffisante pour amorcer la réticulation ; cette quantité est généralement comprise entre 0,01 et 20 parties en poids, le plus souvent entre 0,1 et 8 parties en poids pour réticuler par voie photochimique 100 parties en poids de polyorganosiloxane réticulable.

10 Les compositions selon l'invention peuvent comporter en outre d'autres ingrédients tels que des modulateurs d'adhérence (résines ou polymères linéaires silicones portant des fonctions vinyle, époxy, vinyléther, alcool ...), des pigments, des photosensibilisateurs, des agents fongicides, bactéricides et anti-microbiens, des inhibiteurs de corrosion, etc ...

15 Les compositions selon l'invention sont utilisables telles quelles ou en solution dans un solvant organique. Elles sont utiles dans le domaine des revêtements anti-adhérents sur les matériaux cellulosiques, les films, les peintures, l'encapsulation de composants électriques et électroniques, les revêtements pour textiles, ainsi que pour le gainage de fibres optiques.

Elles sont tout particulièrement intéressantes lorsqu'elles sont utilisées telles quelles pour rendre non adhérent un matériau, tel que des feuilles métalliques, du verre, des matières plastiques ou du papier, à d'autres matériaux auxquels il adhérerait normalement. La composition présente avantageusement une viscosité 20 ne dépassant pas 5 000 mPa.s, de préférence ne dépassant pas 4 000 mPa.s à 25°C.

L'invention vise donc également un procédé permettant de rendre des articles (feuilles par exemple) non adhérents à des surfaces auxquelles ils adhèrent normalement, procédé caractérisé en ce qu'il consiste à appliquer une quantité de composition de l'invention, comprise généralement entre 0,1 et 5 g par m² de surface à enduire et à réticuler la composition par apport d'énergie dont au moins une partie, de préférence la totalité, 25 est fournie par un rayonnement U.V.

Le rayonnement U.V. utilisé présente une longueur d'onde comprise entre 200 et 400 nanomètres, de préférence compris entre 254 et 360 nanomètres.

La durée d'irradiation peut être courte et elle est généralement inférieure à 1 seconde et est de l'ordre de quelques centièmes de seconde pour les très faibles épaisseurs de revêtements. La réticulation effectuée est 30 excellente même en l'absence de tout chauffage. Bien entendu un chauffage entre 25 et 100°C n'est pas exclu de l'invention.

Bien entendu, on peut régler le temps de durcissement notamment, par le nombre de lampes U.V. utilisées, par la durée d'exposition aux U.V. et par la distance entre la composition et la lampe U.V.

35 Les compositions sans solvant, c'est-à-dire non diluées, sont appliquées à l'aide de dispositifs aptes à déposer, d'une façon uniforme, de faibles quantités de liquides. On peut utiliser à cet effet par exemple le dispositif nommé "Helio glissant" comportant en particulier deux cylindres superposés ; le rôle du cylindre placé le plus bas, plongeant dans le bac d'enduction où se trouve la composition, est d'imprégner en une couche très mince le cylindre placé le plus haut, le rôle de ce dernier est alors de déposer sur la papier les quantités désirées de composition dont il est imprégné, un tel dosage est obtenu par réglage de la vitesse respective des deux cy- 40 lindres qui tournent en sens inverse l'un de l'autre.

Les quantités de compositions déposées sur les supports sont variables et s'échelonnent le plus souvent entre 0,1 et 5 g/m² de surface traitée. Ces quantités dépendent de la nature des supports et des propriétés antiadhérentes recherchées. Elles sont plus souvent comprises entre 0,5 et 3 g/m² pour des supports non po- 45 reux.

La présente invention a également pour objet les articles (feuilles par exemple) constitués d'un matériau solide (métal, verre, matière plastique, papier ...) dont une surface au moins est revêtue de la composition ci-dessus décrite photoréticulée ou réticulée sous faisceau d'électrons.

Les exemples suivants sont donnés à titre illustratif et ne peuvent être considérés comme une limite du domaine et de l'esprit de l'invention.

50

Exemple 1: tetrakis(pentafluorophényl)borate de diphenyliodonium



55 - Préparation de tetrakis(pentafluorophényl)borate de lithium

On utilise un ballon tétracol de 4000 ml, équipé d'une agitation mécanique, d'un réfrigérant à eau, d'un thermomètre et d'une ampoule de coulée. Le montage est préalablement séché sous atmosphère d'argon.

On charge 1600 ml de pentane anhydre et 126,8 g (soit 0,513 mole) de bromopentafluorobenzène. L'ensemble est agité puis refroidi à -75°C à l'aide d'un bain glace carbonique / acétone. 313 ml d'une solution 1,6M de n-Butyllithium dans l'hexane est chargée dans l'ampoule de coulée puis est ajoutée goutte à goutte en 50 minutes.

- 5 Le mélange est ensuite laissé sous agitation pendant 5 heures à la température de -78°C. 125 ml d'une solution 1M de trichlorure de bore dans l'hexane sont chargés dans l'ampoule de coulée, et ajoutés au milieu en trente minutes. On retire le bain réfrigérant, et on laisse revenir le mélange réactionnel à la température ambiante. On laisse ensuite sous agitation pendant 12 heures. Le mélange réactionnel est hydrolysé par addition lente de 625 ml d'eau. Les deux phases sont séparées, et la phase organique est lavée par
- 10 deux fractions de 125 ml d'eau. Les phases aqueuses sont réunies, puis sont extraites trois fois à l'éther (3 x 125 ml). Les phases étherées sont rassemblées et séchées sur du sulfate de magnésium. L'éther est évaporé sous pression réduite, et on récupère 101 g, (soit un rendement de 99 %) de tétrakis (pentafluorophényl)borate de lithium.

15 - Préparation du tétrakis(pentafluorophényl)borate de diphenyliodonium

- Dans un erlenmeyer de 1000 ml, on dissout 7,17 g. (soit 22,6 mmoles) de chlorure de diphenyliodonium dans 300 ml d'eau. On ajoute goutte à goutte 15,52 g (soit 22,6 mmoles) de tétrakis(pentafluorophényl) borate de lithium en solution dans 250 ml d'eau. Le mélange est laissé sous agitation pendant 30 minutes, puis est
- 20 filtré. Le filtrat est séché sous pression réduite (133 Pa) pendant une nuit, à l'abri de la lumière. On récupère ainsi 16,33 g (soit un rendement de 75 %). de tétrakis(pentafluorophényl)borate de diphenyliodonium.

Exemple 2 : tétrakis (pentafluorophényl)borate de (4-octyloxyphényl) phényliodonium



- Préparation de l'octylphényléther

- Dans un ballon de tricol de 500 ml, équipé d'une agitation mécanique, d'un thermomètre et d'un réfrigérant à eau, on charge 44,8 g (soit 0,477 mole) de phénol, 38,6 g (soit 0,2 mole) de n-bromooctane, 6 g de bromure de tétrabutylammonium, 26,8 g de potasse, 100 ml d'eau et 100 ml de toluène. L'ensemble est agité, puis est porté au reflux pendant 20 heures. Le mélange réactionnel est ensuite refroidi à température ambiante. Les phases sont décantées et séparées. La phase organique est lavée par 100 ml d'une solution 0,5 N de soude, puis par cinq fractions de 100 ml d'eau. Elle est ensuite séchée sur sulfate de magnésium, puis le solvant est
- 35 chassé sous pression réduite, à la température de 85 ° C. On récupère 41,5 g (soit un rendement de 95%) de n-octylphényléther, qui peut être utilisé par la suite sans purification supplémentaire.

- Préparation de l'hydroxytosyloxyiodobenzène

- 40 Dans un ballon de 1 000 ml, équipé d'une agitation mécanique, d'un réfrigérant à eau et d'une ampoule de coulée, on charge 80,53 g (soit 0,25 mole) de iodobenzènediacétate, 300 ml d'eau et 100 ml d'acide acétique. L'ensemble est agité, et est chauffé à 40°C. On ajoute ensuite en cinq minutes 47,55 g (soit 0,25 mole) d'acide paratoluène sulfonique monohydrate par l'intermédiaire de l'ampoule de coulée. Le mélange réactionnel est maintenu à 40°C pendant deux heures, puis est refroidi à 25°C. Un précipité blanc apparaît. Il est récupéré par filtration, puis est séché sous pression réduite.
- 45 On obtient 68,15 g (soit un rendement de 70 %) du produit recherché.

- Préparation du tosylate de (4-octyloxyphenyl) phényliodonium

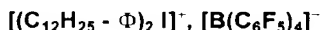
- 50 Dans un erlenmeyer de 250 ml muni d'un barreau d'agitation magnétique, on charge 22,2 g (soit 0,057 mole) d'hydroxytosyloxyiodobenzène, 9 g (soit 0,04 mole) de n-octylphényl éther, 5 ml d'acétonitrile et 1,5 ml d'acide acétique. Ce mélange est agité et est porté à la température de 40°C pendant 2 heures et 30 minutes. On ajoute ensuite 1,5 ml d'acide acétique glacial, puis on laisse 5 heures à 40 °C. On laisse refroidir la masse
- 55 réactionnelle, et on ajoute 150 ml d'eau tout en maintenant une agitation vigoureuse. Ce mélange est ensuite agité pendant 12 heures à température ambiante, puis est décanté. La phase organique est lavée plusieurs fois par de l'eau, jusqu'à ce qu'un précipité jaune apparaisse. Ce solide est récupéré par filtration, il est lavé par 50 ml d'éther, puis est séché sous vide à la température de 45°C.

On récupère ainsi 19,5 g. (soit un rendement de 76 %), de tosylate de (4-octyloxyphényl) phényl iodonium.

-Préparation du tétrakis (pentafluorophényl)borate de (4-octyloxyphényl) phényliodonium

- 5 Dans un erlenmeyer de 500 ml muni d'un barreau d'agitation magnétique, on dissout 5 g (soit 0,0086 mole) de tosylate de (4-octyloxyphényl) phényl iodonium dans 350 ml d'acétone. A l'abri de la lumière, on ajoute 3,4 g (soit 0,0103 mole) de tétrakis(pentafluorophényl)borate de lithium en solution dans 50ml d'acétone. Le mélange est agité pendant 48 heures, puis est filtré pour éliminer le p-toluène sulfonate de lithium formé. L'acétone est évaporée sous pression réduite, et on récupère 7,98 g (soit un rendement de 92 %) de tétrakis(pentafluorophényl)borate de (4-octyloxyphényl) phényl iodonium.

Exemple 3: tétrakis (pentafluorophényl)borate de bisdodécylphényliodonium



15

- Préparation du chlorure de bisdodécylphényliodonium

- Dans un ballon de 1 000 ml, équipé d'une agitation mécanique, d'un réfrigérant à eau et d'une ampoule coulée, on charge 100 g (soit 0,405 mole) de dodécylbenzène, 43,5 g (soit 0,203 mole) de iodate de potassium, 199,6 g d'acide acétique et 59,5 g d'anhydride acétique. Le mélange est agité puis refroidi dans un bain de glace à 0°C. On charge un mélange de 59,8 g d'acide sulfurique et de 39,86 g d'acide acétique dans l'ampoule de coulée. On ajoute en 25 minutes ce mélange à la masse réactionnelle. On laisse 18 heures sous agitation à température ambiante. On ajoute ensuite 750 ml d'eau, puis on extrait la masse réactionnelle par trois fractions d'éther (3x350 ml). Les phases étherées sont rassemblées puis évaporées sous pression réduite. Le concentrat est repris par 540 ml d'une solution saturée en chlorure de sodium, puis le mélange est refroidi dans un bain de glace pendant deux heures. On récupère le produit par filtration sur verre fritté n°4. Le solide est ensuite recristallisé deux fois dans l'acétone. On récupère 69,18 g (soit un rendement de 52 %) de chlorure de bisdodécylphényliodonium par filtration.

30 - Préparation du tétrakis (pentafluorophényl)borate de bisdodécylphényliodonium

- Dans un erlenmeyer de 1000 ml, on dissout 3,76 g de chlorure de bisdodécylphényliodonium dans 500 ml d'acétone. On ajoute ensuite goutte à goutte une solution de 5 g de tétrakis(pentafluorophényl)borate de lithium dans 100 ml d'acétone. Le mélange est laissé sous agitation pendant deux jours, à l'abri de la lumière, puis le chlorure de lithium formé est éliminé par filtration. On récupère 8 g (soit un rendement de 90 %) de tétrakis(pentafluorophényl)borate de bisdodécylphényliodonium après évaporation de l'acétone.

Exemples 4 - 10 :

- 40 Le mode opératoire général suivi est le suivant:
- à 100 parties en poids d'un polymère A constitué d'un organopolysiloxane à terminaisons triméthylsilyle et à fonctions époxyde,
 - on ajoute 0,5 partie en poids de photoamorceur mis en solution à 2 % en poids dans un solvant (méthanol ou éthyl-2 hexanediol).
- 45 Après agitation manuelle pendant 30 minutes, le mélange est déposé (environ 0,5 à 3 g/m²) sur un film TERPHANE® 6868 (commercialisé par RHONE-POULENC) de 45 µm. d'épaisseur. Le film enduit passe sous une lampe U.V. de technologie FUSION SYSTEM® F 450 (commercialisée par la société FUSION) et caractérisée par:
- une longueur d'onde de 360 nm,
 - une absence d'électrodes,
 - une excitation par micro-ondes,
 - une puissance de 120 W par cm irradié.
- 50 Après un passage sous la lampe à la vitesse de 32 m/mn, l'énergie d'irradiation est de 0,025 J/cm² (mesurée avec une cellule UVICURE® de la société EIT-USA); on note la vitesse de défilement en m/mn nécessaire au durcissement de la couche silicone.
- 55 La qualité du revêtement obtenue après durcissement est évaluée par mesure des propriétés antiadhérentes de la couche silicone après avoir été mise en contact:
- pendant 20 heures à 20°C avec un adhésif caoutchouc (TESA 4154 et TESA 4651) suivant le test FINAT

n°3.

- pendant 20 heures à 70°C avec un adhésif acrylique (TESA 4970) suivant le test FINAT n°10.

D'autre part l'adhésion subséquente (SA) traduit le niveau de polymérisation de la couche silicone. La mesure est effectuée suivant le test FINAT n° 11.

Les résultats obtenus en mettant en oeuvre:

- aux exemples 4 et 5 (comparatifs):

* un polyorganosiloxane A₁ de formule M D^E₄ D₄₀ M où M = (CH₃)₃SiO_{1/2}, DE = (4-cyclohexèneoxyde)(CH₃)SiO_{2/2} et D = (CH₃)₂SiO_{2/2} renfermant 104 meq/100 g de fonctions époxyde et ayant une viscosité de 600 mm²/s à 25 ° C.

* et un photoamorceur B₁ constitué d'hexafluoroantimonate de bis(dodécyl phényl)iodonium en solution dans l'éthyl-2 hexanediol.

- aux exemples 6 à 8:

* le polyorganosiloxane A₁

* et un photoamorceur B₂ constitué de tetrakis (pentafluorophényl)borate de diphenyl iodonium en solution dans du méthanol.

- aux exemples 9 et 10:

* un polyorganosiloxane A₂ de formule M D^E₄ D₃₀ M où M, D^E et D ont la même définition que ci-dessus renfermant 128 meq/100 g de fonctions époxyde et ayant une viscosité de 500 mm²/s à 25°C.

* et le photoamorceur B₂ figurent au tableau I.

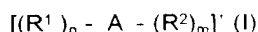
TABLEAU 1

ex	Vitesse	Quantité déposée	anti-adhérence (g/cm)			SA
	(m/mm)	(g/m ²)	TESA 4154 20h à 20°C	TESA 4651 20h à 20°C	TESA 4970 20h à 70°C	(%)
4	100	1,0	1,4	6,0	65	78
5	130	1,2	1,5	6,9	43	75
6	100	1,1	1,6	9,2	17	86
7	130	0,9	1,8	10	22	80
8	150	0,7	1,7	9,7	37	95
9	100	1,2	30	56	55	86
10	190	1,0	16	45	76	96

Revendications

1) Compositions à base d'un polyorganosiloxane réticulable par voie cationique et d'une quantité catalytique efficace d'un borate d'onium d'un élément des groupes 15 à 17 de la classification périodique (Chem.&Eng.News, vol 63, N.5, 26 du 4 Février 1985), compositions caractérisées en ce que l'entité cationique dudit borate d'onium est choisie parmi:

1) - les sels d'onium de formule I



formule dans laquelle:

. A représente un élément des groupes 15 à 17 tel que I, S, Se, P, N ...

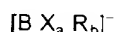
. R¹ représente un radical aryle carbocyclique ou hétérocyclique en C₆-C₂₀, ledit radical hétérocyclique pouvant contenir comme hétéroéléments de l'azote, du soufre ...

. R² représente R¹ ou un radical alkyle ou alkényle linéaire ou ramifié en C₁-C₃₀; lesdits radicaux R¹ et R² étant éventuellement substitués par un groupement alcoxy en C₁-C₂₅, alkyle en C₁-C₂₅, nitro, chloro, bromo, cyano, carboxy, mercapto...

. n est un nombre entier allant de 1 à v+1, v étant la valence de l'élément A

. m est un nombre entier allant de 0 à v-1 avec n+m = v+1

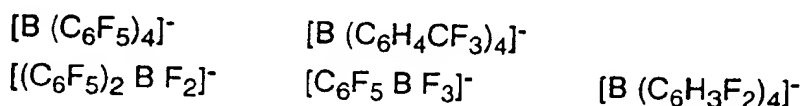
2) - les sels d'oxoisothiochromanium décrits dans la demande de brevet WO-A-90/11303, notamment le sel de sulfonium du 2-éthyl-4-oxoisothiochromanium ou de 2-dodécyl-4-oxoisothiochromanium, et en ce que l'entité anionique borate a pour formule:



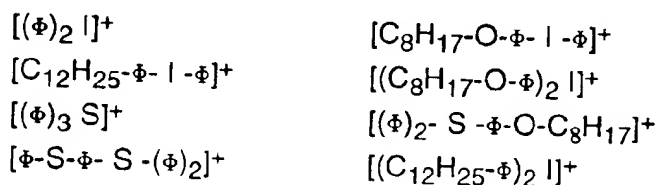
formule dans laquelle:

- a et b sont des nombres entiers allant de 0 à 4 avec $a + b = 4$
- les symboles X représentent
 - . un atome d'halogène (chlore, fluor) avec $a = 0$ à 3
 - . une fonction OH avec $a = 0$ à 2
- les symboles R sont identiques ou différents et représentent
 - . un radical phényle substitué par au moins un groupement électroattracteur tel que CF_3 , NO_2 , CN ..., ou par au moins 2 atomes d'halogène (fluor tout particulièrement)
 - . un radical aryle contenant au moins deux noyaux aromatiques tel que biphenyle, naphthyle, ... éventuellement substitué par au moins un élément ou un groupement électroattracteur, notamment atome d'halogène (fluor tout particulièrement), CF_3 , NO_2 , CN ...

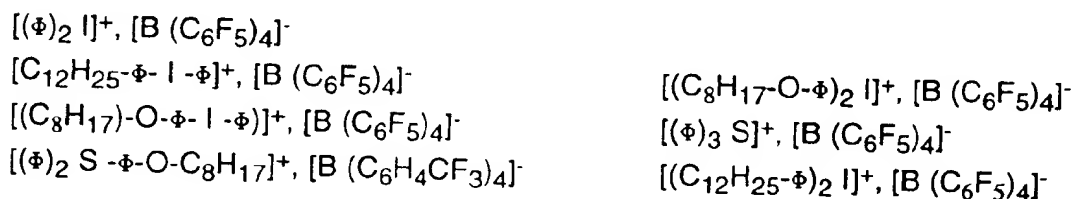
2) Compositions selon la revendication 1 caractérisées en ce que l'entité anionique borate est :



3) Compositions selon la revendication 1 ou 2 caractérisées en ce que l'entité cationique onium est:

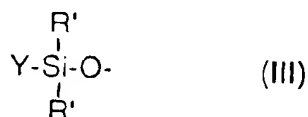
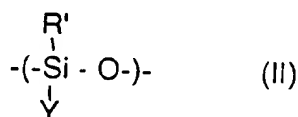


4) Compositions selon l'une quelconque des revendications 1 à 3 caractérisées en ce que le borate d'onium est :



5) Compositions selon l'une quelconque des revendications 1 à 4 caractérisées en ce que ledit organopolysiloxane présentent des groupements fonctionnels de type epoxy, vinyléther ...

6) Compositions selon la revendication 5 caractérisées en ce que lesdits polyorganosiloxanes sont linéaires ou sensiblement linéaires et constitués de motifs de formule (II) et terminés par des motifs de formule (III) ou cycliques constitués de motifs de formule (II)



formules dans lesquelles

- . les symboles R' sont semblables ou différents et représentent un radical alkyle linéaire ou ramifié en C_1 - C_6 , éventuellement substitué (3,3,3-trifluoropropyl par exemple), cycloalkyl en C_5 - C_8 , aryle (phényle notamment), aryle substitué (dichlorophényle par exemple) ... , au moins 60 % molaire des radicaux

R' étant des radicaux méthyles ;

les symboles Y sont semblables ou différents et représentent soit le groupement R' soit un radical organique fonctionnel réticulable par voie cationique tel que les groupements époxyfonctionnels, vinyloxyfonctionnels ... , lesdits fonctions époxyde, vinyléther... étant reliées à un atome de la chaîne silicone par l'intermédiaire d'un radical divalent contenant de 2 à 20 atomes de carbone ;
l'un au moins des symboles Y représentant un radical organique fonctionnel réticulable par voie cationique, et de préférence de 1 à 10 radicaux organiques fonctionnels par mole de polymère.

7) Compositions selon la revendication 6 caractérisées en ce que ledit polyorganosiloxane présente une viscosité à 25°C de l'ordre de 10 à 10.000 mm²/s.

8) Procédé pour rendre des articles non adhérents à des surfaces auxquelles ils adhéreraient normalement, caractérisé en ce qu'on applique entre 0,1 et 5 g par m² de surface dudit l'article à enduire de composition faisant l'objet de l'une quelconque des revendications 1 à 7 et on réticule ladite composition par voie photochimique ou sous faisceau d'électrons.

9) Procédé selon la revendication 8 caractérisé en ce que l'opération de réticulation est réalisée par un rayonnement U.V. de longueur d'onde de l'ordre de 200 à 400 nanomètres.



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numero de la demande

EP 93 40 0705

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)
A	EP-A-0 442 635 (MMM) * revendications 1,8 * * page 4, ligne 3 - page 5, ligne 55 * * page 6, ligne 35 - ligne 49 * ---	1	C09D183/06 C08K5/00 C07F5/02
A	EP-A-0 353 030 (CANON KABUSHIKI KAISHA) * revendications 1,5 * ---	1	
A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 91, no. 14, 1979, Columbus, Ohio, US; abstract no. 108692v, KITAMURA MASAHIRO 'epoxy resin compositions' page 34 ; & JP-A-7 950 596 (HITACHI) ---	1	
A	DE-A-2 025 469 (HITACHI LTD.) * revendication 1 * ---	1	
A	EP-A-0 464 706 (TOSHIBA SILICONE CO. LTD.) * revendication 1 * -----	1	
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.5)
			C09D C08K C07F C08G
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche LA HAYE		Date d'achèvement de la recherche 15 JUILLET 1993	Examinateur DEPIJPER R.D.C.
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES		T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande I : cité pour d'autres raisons A : membre de la même famille, document correspondant	
X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire			

EPO FORM 1503 (01.82) (P0402)